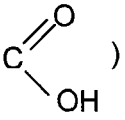
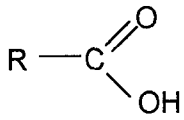
le "e" final de l'alcane correspondant à cette chaîne carbonée par le suffixe "ol" précède de l'indice de position du carbone fonctionnel.

Les acides carboxyliques :

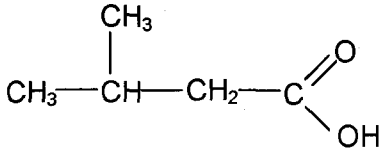
- Un monoacide carboxylique est un composé organique dont la molécule comporte un seul groupe

carboxyle –COOH ()

- Un acide carboxylique est :

- De formule brute : $C_nH_{2n}O_2$
- De formule générale R-COOH ou bien 
- De masse molaire : M = 14n +32.

- Pour nommer un acide carboxylique il faut numéroter la chaîne carbonée la plus longue contenant le groupement fonctionnel de tel sorte que ce dernier renferme le carbone d'indice le plus petit, son nom est obtenu en remplaçant le suffixe "ol" final de l'alcool correspondant à cette chaîne carbonée par le suffixe "oïque" et en faisant précéder l'ensemble du mot acide.

Exemple :  Acide 3- méthylbutanoïque

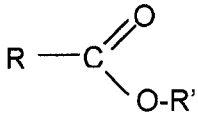
- Tous les acides carboxyliques sont des acides faibles, ils s'ionisent partiellement dans l'eau.

$$R\text{-}COOH + H_2O \rightleftharpoons R\text{-}COO^- + H_3O^+$$

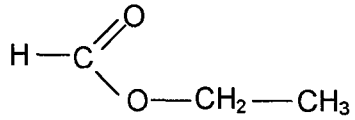
Toute solution aqueuse d'acide carboxylique R-COOH renferme les entités chimiques suivantes :

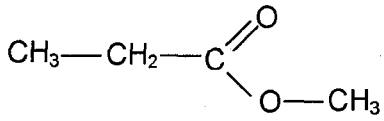
R-COOH, $R\text{-}COO^-$, H_3O^+, OH^- et H_2O tel que : $\left[H_3O^+\right] = 10^{-pH} < C_A$: C_A est la concentration molaire de la solution aqueuse d'acide carboxylique.

Les esters :

- Formule brute de l'ester : $C_nH_{2n}O_2$.
- Formule générale de l'ester : R-COOR' ou bien 
- Masse molaire de l'ester : M = 14n + 32.

- Nomenclature des esters :

 Méthanoate d'éthyle.

 Propanoate de méthyle.